

(19)



Europäisches Patentamt
European Patent Office
Office européen des brevets



(11) Veröffentlichungsnummer: **0 574 791 A2**

(12)

EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(21) Anmeldenummer: 93109139.1

(51) Int. Cl.⁵: **C08J 5/22**, **C08L 71/00**,
C08G 65/48, **H01M 8/02**,
H01M 8/10

(22) Anmeldetag: 07.06.93

(30) Priorität: 13.06.92 DE 4219412
17.12.92 DE 4242692

(43) Veröffentlichungstag der Anmeldung:
22.12.93 Patentblatt 93/51

(94) Benannte Vertragsstaaten:
BE DE FR GB IT NL

(71) Anmelder: **HOECHST AKTIENGESELLSCHAFT**

D-65926 Frankfurt(DE)

(72) Erfinder: **Helmer-Metzmann, Freddy, Dr.**
Peter Meisenberger Weg 2
W-6500 Mainz(DE)
Erfinder: **Osan, Frank, Dr.**
Hattersheimer Strasse 27-29

W-6233 Kelkheim/Ts.(DE)

Erfinder: **Schneller, Arnold, Dr.**

Aubachstrasse 9a

W-6500 Mainz(DE)

Erfinder: **Ritter, Helmut Prof.**

Rotdornweg 37

W-5600 Wuppertal(DE)

Erfinder: **Ledjeff, Konstantin, Dr.**

Kleinbühlweg 6

W-7812 Krozingen(DE)

Erfinder: **Nolte, Roland, Dr.**

Schwabenstrasse 28

W-7800 Freiburg(DE)

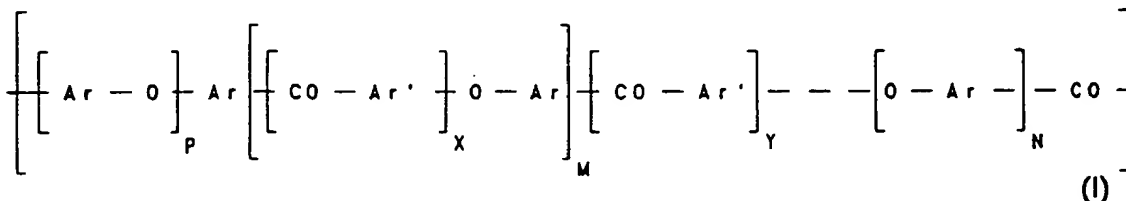
Erfinder: **Thorwirth, Ralf**

Schleswigerstrasse 33

W-5600 Wuppertal 1(DE)

(54) **Polymerelektrolyt-Membran und Verfahren zu ihrer Herstellung.**

(57) Zur Herstellung einer Polymerelektrolyt-Membran aus sulfoniertem aromatischen Polyetherketon wird ein aromatisches Polyetherketon der allgemeinen Formel (I)



wobei

Ar einen Phenylring mit p- und/oder m-Bindungen,
Ar' eine Phenyl-, Naphthyl-, Biphenyl-, Anthryl- oder eine andere zweiwertige aromatische Einheit,
X, N und M unabhängig voneinander 0 oder 1,
Y 0, 1, 2 oder 3,
P 1, 2, 3 oder 4

bedeuten, sulfoniert und die Sulfonsäure isoliert. In der Sulfonsäure werden mindestens 5 % der vorhandenen Sulfonsäuregruppen in Sulfonylchlorid-Gruppen umgewandelt und diese mit einem Amin umgesetzt, das minde-

stens einen vernetzbaren Substituenten oder eine weitere funktionelle Gruppe aufweist, und anschließend nicht reagierte Sulfonsäurechlorid-Gruppen hydrolysiert. Das resultierende aromatische Sulfonsäureamid wird isoliert und in einem organischen Lösemittel aufgelöst, die Lösung zu einer Folie verarbeitet und dann die in der Folie vorhandenen vernetzbaren Substituenten vernetzt.

In speziellen Fällen kann man auf die vernetzbaren Substituenten verzichten. In diesem Fall wird sulfoniertes Polyetherketon aus Lösung zu einer Folie verarbeitet.

Die Erfindung betrifft Polymerelektrolyt-Membrane auf Basis eines sulfonierten aromatischen Polyetherketons.

Kationenaustauschermembranen werden u. a. in elektrochemischen Zellen eingesetzt, die anstelle eines Flüssigelektrolyten mit einem polymeren Festelektrolyten als Ionenleiter arbeiten. Beispiele hierfür sind Wasserelektrolyseure und Wasserstoff-/Sauerstoff-Brennstoffzellen. Membranen für diesen Einsatzzweck müssen erheblichen Anforderungen bezüglich chemischer, elektrochemischer, mechanischer Stabilität und Protonenleitfähigkeit genügen. Aus diesem Grunde wurden bisher nur fluorierte Membranen, die vornehmlich sulfonsaure Austauschfunktionen erhalten, erfolgreich im Dauerbetrieb eingesetzt, beispielsweise in der Chlor-Alkali-Elektrolyse.

Obwohl die Verwendung fluorierter Austauschermembranen Stand der Technik ist, weisen sie Nachteile für den Einsatz in Festelektrolytanwendungen auf. Neben einem hohen Kostenfaktor stehen solche Materialien mit oben geforderten Eigenschaften nur in Membranform mit definierten Kenngrößen (Dicke, Austauscherkapazität) zur Verfügung und sie sind weder thermoplastisch noch als Lösung verarbeitbar. Gerade für Anwendungen als polymerer Festelektrolyt im Brennstoffzellen-/Elektrolysebetrieb werden jedoch Membranen mit einstellbaren Eigenschaften benötigt, die eine optimale Anpassung der Membraneigenschaften an die Anforderungen in der Zelle ermöglichen.

Zu den einstellbaren Eigenschaften gehört die Variation der Membrandicke, da insbesondere bei hohen Stromdichten, der der Membrandicke proportionale Widerstand erheblichen Anteil an den elektrischen Verlusten der Zelle hat. Kommerzielle, perfluorierte Membranen weisen typischerweise eine Dicke von 170 bis 180 µm auf, Dicken unterhalb von 0,1 mm sind wünschenswert. Polymere mit der Möglichkeit der thermoplastischen bzw. lösungsmäßigen Verarbeitbarkeit bieten hier die Möglichkeit, Membranen in beliebiger Dicke bereitzustellen.

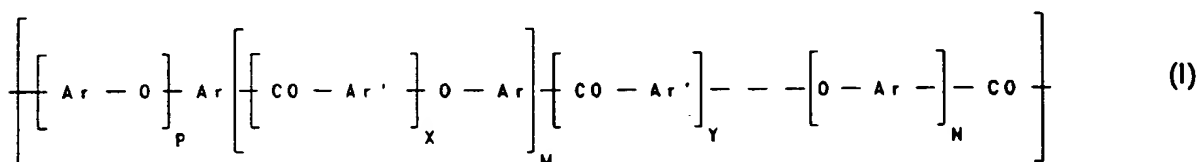
Zu den einstellbaren Eigenschaften gehört der Vernetzungsgrad der Membran. Der benötigte geringe Membranwiderstand bedingt eine hohe Ionenaustauschkapazität der Membran. Bei allen chemisch nicht vernetzten Membranen (hierzu gehören auch die kommerziellen perfluorierten Membranen) ist die Höhe der praktisch einsetzbaren Ionenaustauschkapazität jedoch limitiert, da die Membran mit zunehmendem Wert, insbesondere bei erhöhten Temperaturen, erheblich quillt und ihre mechanischen Eigenschaften nicht mehr ausreichend sind. Polymermaterialien, die nach ihrer Verarbeitung zur Membran jedoch grundsätzlich chemisch vernetzbar sind, bieten die Möglichkeit, die Quellung zu begrenzen.

Typischerweise für Kationenaustauschermembranen verwendete Polymere, wie z. B. sulfonierte Polystyrole, bieten zwar die Möglichkeit, aus flüssigen Monomeren hergestellt und in Membranform beliebiger Dicke nach Zugabe von Vernetzermolekülen polymerisiert werden zu können; sie weisen aber infolge der Wasserstoffatome an der aliphatischen Hauptkette nicht die erforderliche chemische Langzeitstabilität auf.

Weitere Eigenschaften, die eine gute Kationenaustauschermembran auszeichnen, sind eine Unempfindlichkeit bei Betriebsunterbrechungen, die Beständigkeit gegen die Delaminieren einer Trägerfolie und (bei der Alkalichlorid-Elektrolyse) Unempfindlichkeit gegen Soleverunreinigungen.

Es bestand deshalb die Aufgabe, ionenleitfähige Membranen bereit zu stellen, die sich für den Einsatz als Polymere Festelektrolyten eignen, ausreichende chemische Stabilität aufweisen und aus Polymeren hergestellt werden können, die sich in geeigneten Lösungsmitteln lösen. Vorzugsweise sollte die Möglichkeit bestehen, diese Membranen durch eine nachträgliche Behandlung beständiger zu machen.

Diese Aufgabe wird gelöst durch ein Verfahren zur Herstellung einer Polymerelektrolyt-Membran aus sulfoniertem aromatischen Polyetherketon, bei dem man ein aromatisches Polyetherketon der allgemeinen Formel (I)



in der

Ar einen Phenylenring mit p- und/oder m-Bindungen,

Ar' eine Phenylen-, Naphthyl-, Biphenylylen, Anthrylen- oder eine andere zweiwertige aromatische Einheit,

X, N und M unabhängig voneinander 0 oder 1,

Y 0, 1, 2 oder 3,

P 1, 2, 3 oder 4

bedeuten,

sulfoniert, die Sulfonsäure isoliert, in einem organischen Lösungsmittel auflöst und die Lösung zu einer Folie verarbeitet. Dieses Verfahren ist dadurch gekennzeichnet, daß man in der Sulfonsäure mindestens 5 % der vorhandenen Sulfonsäuregruppen in Sulfonylchlorid-Gruppen umwandelt, man die Sulfonylchlorid-Gruppen mit einem Amin umsetzt, das mindestens einen vernetzbaren Substituenten oder eine weitere funktionelle Gruppe aufweist, wobei 5 % bis 25 % der ursprünglich vorhandenen Sulfonsäuregruppen in Sulfonamid-Gruppen umgewandelt werden, man anschließend nicht reagierte Sulfonsäurechlorid-Gruppen hydrolysiert, man das resultierende aromatische Sulfonsäureamid isoliert und in einem organischen Lösemittel auflöst, man die Lösung zu einer Folie verarbeitet und dann die in der Folie vorhandenen vernetzbaren Substituenten vernetzt.

Asymmetrische Membranen, die sich von einem sulfonierten aromatischen Polyetherketon ableiten, sind Gegenstand von EP-A-182506. Die dort beschriebenen Membranen sind aber frei von vernetzbaren oder vernetzten Gruppen.

Vorzugsweise wird die Sulfonierung des Polyetherketons der allgemeinen Formel (I) so durchgeführt, daß man es in Schwefelsäure von 94 bis 97 Gew.-% löst, man die erhaltene Lösung mit einem sulfonierenden Agens versetzt, bis die Schwefelsäure-Konzentration 98 bis 99,5 Gew.-% beträgt und man den Reaktionsansatz aufarbeitet, sobald der gewünschte Sulfonierungsgrad erreicht ist. Günstig ist es, wenn man dabei unter Bedingungen arbeitet, bei denen eine Sulfonierung weitgehend unterdrückt wird bzw. es noch nicht zu einer Sulfonierung kommt.

Die in Formel (I) angegebenen aromatischen Polyetherketone sind leicht zugänglich. Sie lassen sich prinzipiell durch elektrophile Polykondensation nach Friedel-Crafts aufbauen, wobei ein aromatisches Bissäuredihalogenid mit einem aromatischen Ether umgesetzt wird.

Vorzugsweise werden bei den Polymeren der Formel I die Indizes so abgestimmt, daß $p = 2 - (1 - X) \cdot$

M.

Das Polymere mit $p = 1$, $X = 0$, $M = 1$, $Y = 0$, $N = 0$, ist unter der Bezeichnung ®Victrex im Handel verfügbar. Polymere, in denen $N = 1$ oder $Y = 3$ oder $p = 4$ oder $X = 1$ beträgt, lassen sich vorzugsweise nach einem nucleophilen Verfahren herstellen.

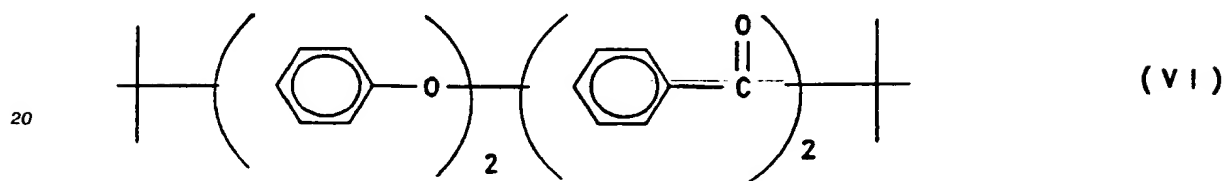
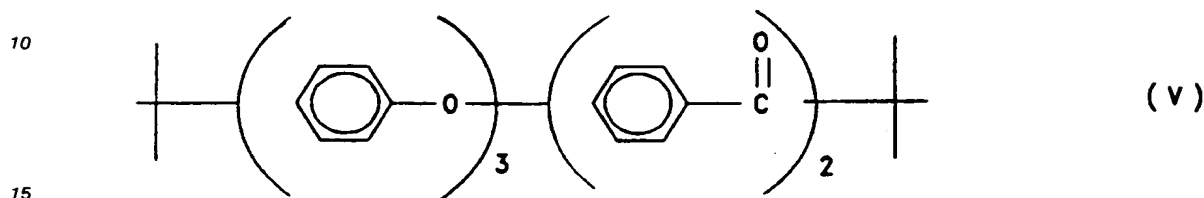
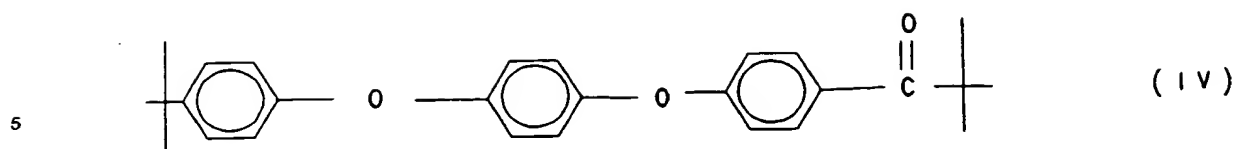
Vorzugsweise bestehen sämtliche zweiwertigen aromatischen Reste -Ar- des zu sulfonierenden Polymers aus Phenylen, vorzugsweise aus 1,4-Phenylen. Als sulfonierendes Agens, das zur Erhöhung der Schwefelsäure-Konzentration und zur Sulfonierung dient, werden vorzugsweise rauchende Schwefelsäure, Chlorsulfonsäure und Schwefeltrioxid eingesetzt.

Vorzugsweise beträgt die Konzentration der zum Auflösen verwendeten Schwefelsäure 96 bis 96,5 %. Die Lösetemperatur ist abhängig von dem Zahlenverhältnis Ether-Brücken/Carbonyl-Brücken. Mit steigendem Anteil an Ethergruppen relativ zu den Carbonylgruppen nimmt die Reaktivität der Polyetherketon-Hauptkette für eine elektrophile Substitution (z.B. Sulfonierung) zu.

Die Anzahl der einfühbaren Sulfonsäuregruppen ist von der Anzahl der über Sauerstoffe verbrückten aromatischer Ringe abhängig. Nur O-Phenyl-O-Einheiten werden unter den angegebenen Bedingungen sulfoniert, während O-Phenyl-CO-Gruppen unsulfoniert bleiben. Im allgemeinen liegt die Temperatur beim Auflösen des Polymers zwischen 10 und 60 °C, insbesondere zwischen 20 und 60 °C, vorzugsweise zwischen 30 und 50 °C. Während dieses Lösungsprozesses ist eine Sulfonierung der Hauptkette weitgehend unterdrückt. Eigene NMR-Untersuchungen haben gezeigt, daß während der Sulfonierung kein Abbau eintritt.

Nach vollständigem Lösen der Probe wird die Konzentration der Schwefelsäure, z.B. durch Zugabe von Oleum erhöht, bis die H_2SO_4 -Konzentration 98 bis 99,9, insbesondere 98 bis 99,5, vorzugsweise 98,2 bis 99,5 Gew.-% beträgt. Die Reaktionstemperatur bei der eigentlichen Sulfonierung kann höher liegen als beim Löseprozeß. Im allgemeinen sulfoniert man bei 10 bis 100 °C, insbesondere 30 bis 90 °C, vorzugsweise bei 30 bis 80 °C. Sowohl eine Temperaturerhöhung wie auch eine Verlängerung der Reaktionszeit bewirken eine Erhöhung des Sulfonierungsgrads des Polymers. Typische Reaktionszeiten liegen zwischen 0,5 und 10 Stunden, insbesondere zwischen 1 bis 8 Stunden, vorzugsweise zwischen 1,5 bis 3 Stunden. Reaktionszeiten über 10 Stunden erhöhen den Sulfonierungsgrad nur noch unwesentlich. Eine Erhöhung der Temperatur der Lösung auf mindestens 50 °C nach Zugabe des sulfonierenden Agens beschleunigt die Sulfonierung erheblich.

Bevorzugt werden Homopolymere der allgemeinen Formeln IV oder V oder VI sulfoniert. Nach einer weiteren Ausgestaltung der Erfindung wird das beschriebene Verfahren eingesetzt zur Sulfonierung eines aromatischen Polyetherketons, das ein Copolymer darstellt, und aus mindestens 2 unterschiedlichen Einheiten der allgemeinen Formeln IV, V und VI

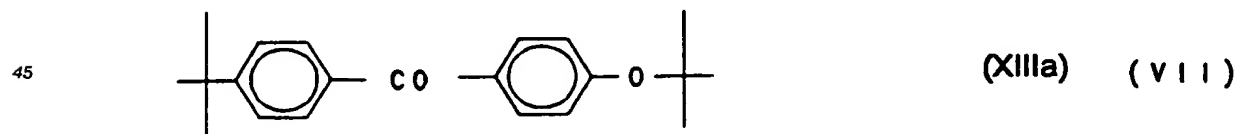


25 aufgebaut ist.

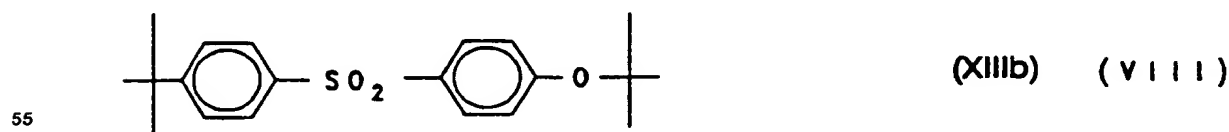
Eine weitere vorzugsweise Ausgestaltung des erfindungsgemäßen Verfahrens besteht darin, daß man ein Polyetherketon einsetzt, das aus Einheiten der allgemeinen Formel V oder VI und zusätzlich aus nicht sulfonierbaren Einheiten aufgebaut ist. Die Sulfonierung von Copolymeren aus Monomer-Einheiten der allgemeinen Formel IV und nichtsulfonierbaren Etherketon-Einheiten wird in EP-A-41780 und EP 08895 beschrieben. Bei der vollständigen Sulfonierung eines Homopolymeren der allgemeinen Formel IV würde unter den gleichen Bedingungen ein vollkommen wasserlösliches Produkt mit sehr starker Quellbarkeit in Wasser bei Raumtemperatur erhalten werden, dessen Isolierung sehr schwierig ist. Diese Eigenschaften sind z. B. für eine Anwendung der Polysulfonsäuren als hydrophile Ionenaustauschermembrane in Elektrolysezellen unerwünscht, da eine starke Quellung zum Verlust der mechanischen Beständigkeit der Membran führt. Andererseits ist aber gerade für eine hohe Ionenaustauscherkapazität ein hoher Sulfonierungsgrad erforderlich.

Auch bei diesem Verfahren wird das Polyetherketon in Schwefelsäure von 94 bis 97 Gew.-% gelöst. Die erhaltene Lösung wird mit einem sulfonierenden Agens versetzt bis die Schwefelsäurekonzentration 98 bis 99,5 Gew.-% beträgt. Der Reaktionsansatz wird aufgearbeitet, sobald der gewünschte Sulfonierungsgrad erreicht ist.

Die nicht sulfonierbaren Einheiten weisen vorzugsweise die Formel XIIIa auf



und leiten sich dann formal von 4-Oxy-Benzophenon ab oder besitzen die allgemeine Formel XIIIb



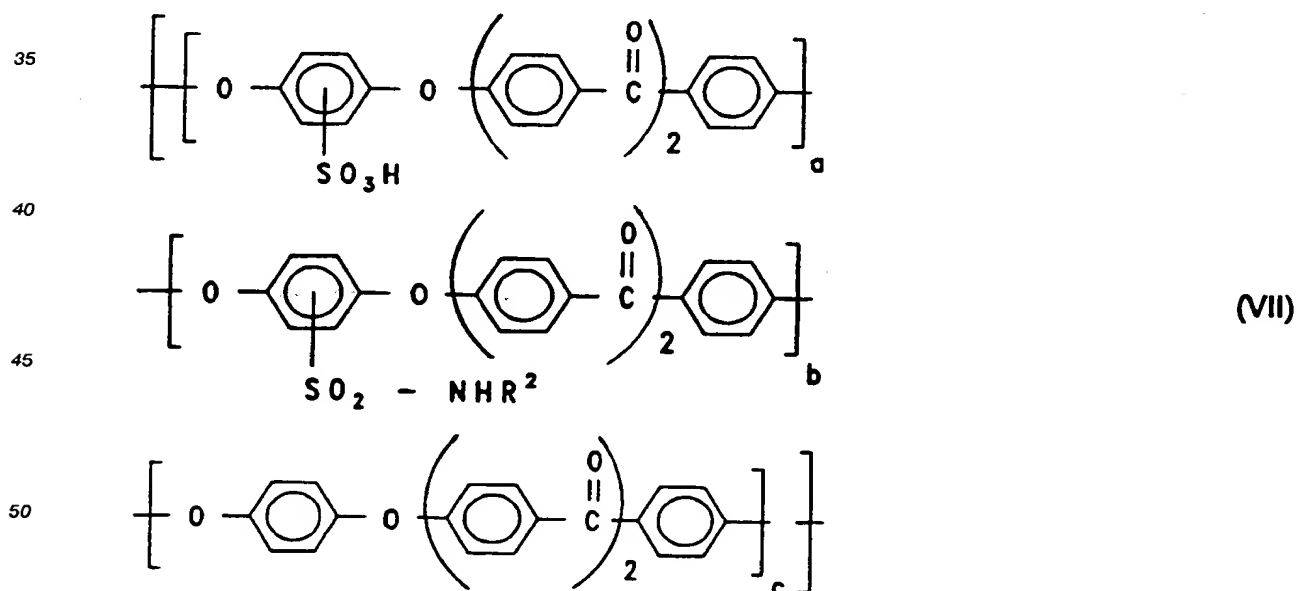
und leiten sich dann von 4-Oxy-Benzosulfon ab.

Das Polymere der allgemeinen Formel IV wird in Schwefelsäure von 95 bis 96,5 Gew.-% bei maximal 25 °C gelöst. Zum Lösen des Polymeren der allgemeinen Formel V in Schwefelsäure von 94 bis 96 Gew.-% arbeitet man vorzugsweise bei 30 °C. Das Homopolymer der Formel VI wird vorzugsweise in Schwefelsäure von 95 bis 96,5 Gew.-% bei 25 bis 50 °C gelöst und anschließend bei Temperaturen von 60 bis 90 °C sulfoniert. Die Polymere der allgemeinen Formel I werden bei 25 °C gelöst. Die eigentliche Sulfonierung findet dann bei mindestens 50 °C und einer Säurekonzentration von mindestens 98,5 Gew.-% H₂SO₄ statt.

Die teilweise Umwandlung von Sulfonsäuregruppen in Sulfonylchlorid-Gruppen erfolgt nach bekannten Methoden. Beispielsweise kann man die isolierten Sulfonsäuren mit der berechneten Menge PCl₅ oder Thionylchlorid in einem inerten Lösungsmittel oder in überschüssigem Thionylchlorid umsetzen. Als Amine, die mit dem Sulfonyl-Gruppen reagieren und vernetzbare Substituenten einführen, eignen sich alle aliphatischen oder aromatischen Amine, die den zweiwertigen, polymerisierbaren Rest -CH=CH- aufweisen, beispielsweise Allylamin, p-Amino-Zimtsäure und C₁-C₄-Alkylester der p-Amino-Zimtsäure. Falls die mit der SO₂Cl-Gruppe reagierenden Amine eine weitere (nicht vernetzbare) funktionelle Gruppe aufweisen, so soll diese in der Lage sein, sich an andere funktionelle Gruppen G zu addieren. Durch Umsetzung der gebildeten Sulfonamide mit einer Verbindung G-E-G, in der E ein Brückenglied bedeutet, lassen sich so zwei polymere Aryletherketonsulfonsäuren mittels funktioneller Gruppen verknüpfen. Als Beispiel für ein entsprechendes Amin mit einer funktionellen Gruppe sei das 2-Aminomethylfuran genannt, wobei das hieraus gewonnene N-Furylmethyl-sulfonamid mit einem substituierten Maleinsäureanhydrid in einer Diels-Alder-Reaktion unter Bildung von zwei nicht-aromatischen Sechsringen kondensiert. Falls die funktionelle Gruppe des Amins eine Amino- oder Alkoholfunktion darstellt, ist eine Dimerisierung mit Hilfe eines zweiwertigen Epoxyds möglich.

Die Umsetzung der Sulfonylchlorid-Gruppen mit dem Amin erfolgt vorzugsweise in einem inerten Lösungsmittel, z. B. in Chloroform oder Dichlorethan. Durch den Ersatz einer Sulfonsäure-Gruppe durch eine substituierte Sulfonamid-Gruppe steigt die Löslichkeit in organischen Lösungsmitteln, z. B. N-Methylpyrrolidon oder Dimethylsulfoxyd an. Das Auflösen von polymeren, aromatischen Aryletherketon-Sulfonsäuren (ohne weitere funktionelle Gruppen) in organischen Lösemitteln, und die Weiterverarbeitung der Lösung zu einer Folie ist Stand der Technik. Entsprechende Lösungsmittel werden beispielsweise in der EP-A-0142973 angegeben.

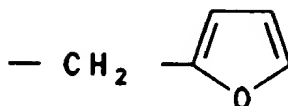
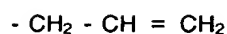
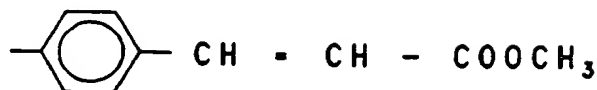
Die Hydrolyse von nicht umgesetzten Sulfonylchlorid-Gruppen erfolgt durch wässrige Aufarbeitung. Vorzugsweise hat die so hergestellte polymere Sulfonsäure die allgemeine Formel (VII)



wobei

- a eine Zahl von 0,15 bis 0,95,
- b eine Zahl von 0,05 bis 0,25,
- c eine Zahl von 0 bis 0,8,

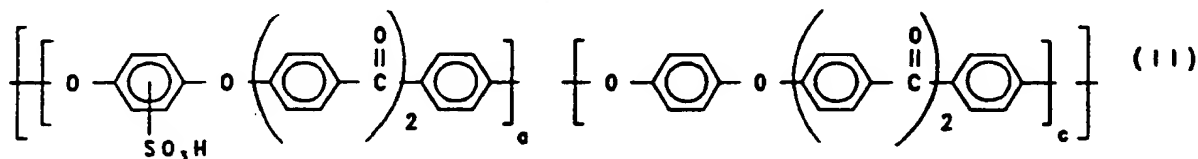
a + b eine Zahl von 0,2 bis 1,0 bedeutet und
 a + b + c = 1 und
 R² ausgewählt ist aus den Resten



Nachdem die Polymerelektrolyt-Membran nach dem angegebenen erfindungsgemäßen Verfahren hergestellt wurde, werden die vernetzbaren Substituenten vorteilhafterweise durch energiereiche Strahlung oder Wärme vernetzt oder die mit dem Amin eingeführten funktionellen Gruppen durch Behandlung mit geeigneten Verbindungen einer Kondensation, insbesondere einer Cycloadditions-Reaktion unterworfen.

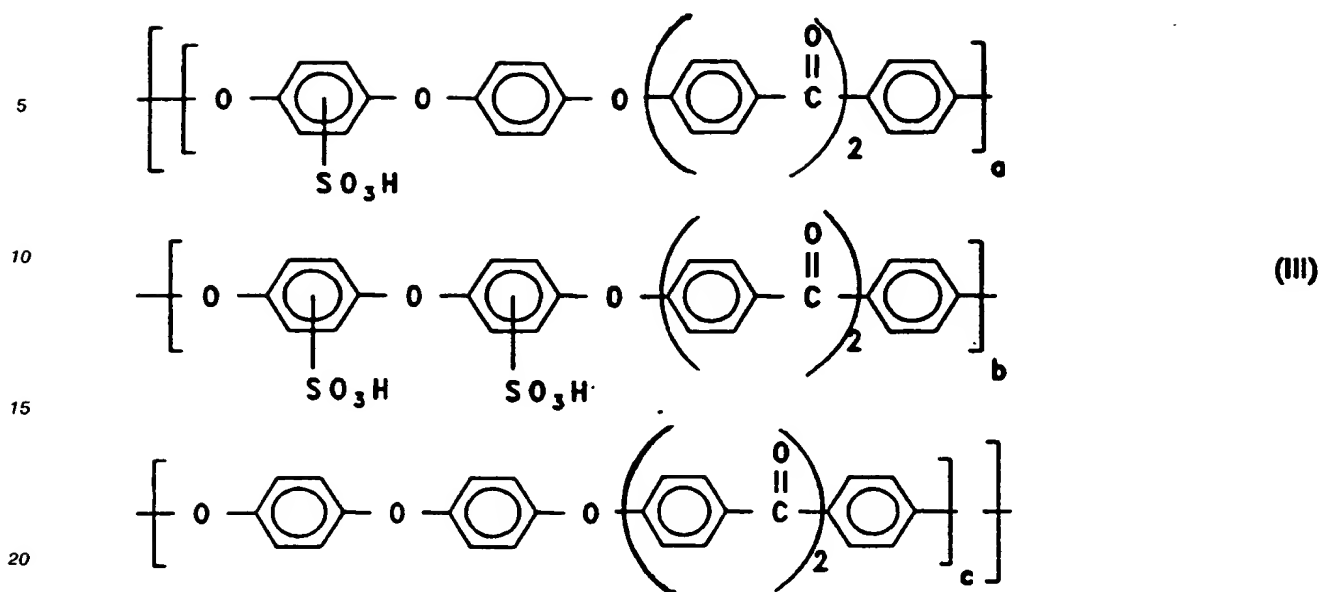
Durch die Vernetzung der Membran wird das Quellen in Wasser, insbesondere bei erhöhter Temperatur sehr stark vermindert. Dies ist günstig für den Einsatz der Membran in Brennstoff- oder Elektrolysezellen.

Für bestimmte Zwecke eignen sich auch bestimmte unvernetzte aromatische Polyetherketon-Sulfonsäuren als Material für Membranen. Beispielsweise werden in DE-OS 3402471 und DE-OS 3321860 Kationentauscher-Membranen beschrieben, die sich aus aromatischen Etheretherketonen der allgemeinen Formel (IV) durch Sulfonierung gewinnen lassen. Die Erfindung betrifft daher ferner ein Verfahren zur Herstellung einer Polymerelektrolyt-Membran auf Basis eines sulfonierten aromatischen Polyetherketons, das frei ist von vernetzten oder vernetzbaren Gruppen. Hierzu wird ein aromatisches Polyetherketon sulfoniert, die entstehende Sulfonsäure isoliert und in einem organischen Lösungsmittel, insbesondere einem aprotisch-polaren Lösungsmittel, aufgelöst und die Lösung zu einer Folie verarbeitet. Nach einer Ausgestaltung dieses Verfahrens besitzt die verwendete Sulfonsäure die allgemeine Formel (II)



wobei a = 0,2 bis 1,0, c = 0 bis 0,8 und a + c = 1 ist.

Nach einer weiteren Ausgestaltung dieses Verfahrens besitzt die verwendete Sulfonsäure die allgemeine Formel (III)



wobei

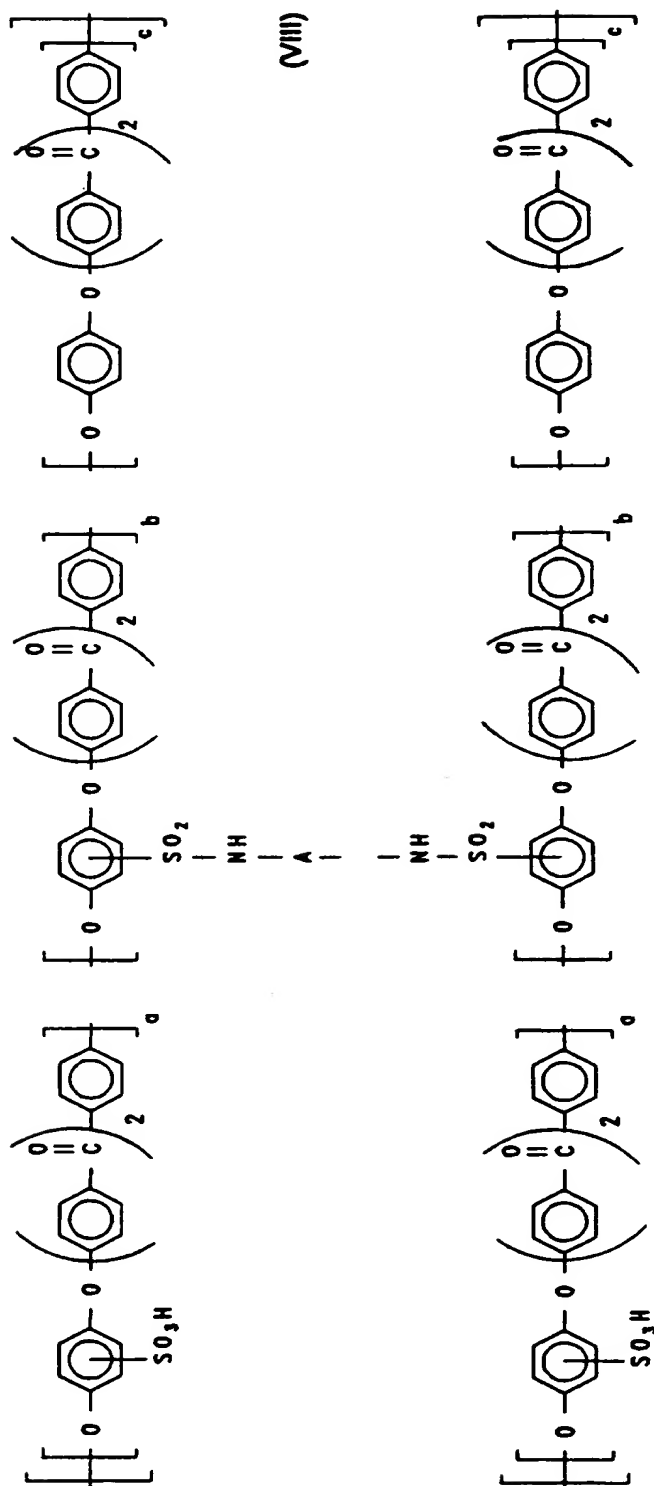
- a = 0 bis 1,
 b = 0 bis 1,
 c = 0 bis 0,5 und
 a + b + c = 1 beträgt.

Sie ist erhältlich durch Sulfonierung des Homopolymers der allgemeinen Formel V. Bei der Sulfonierung werden zuerst Monosubstitutionsprodukte (b = 0) erhalten, in denen a zwischen 0,5 und 1 und c zwischen 0 und 0,5 liegt. Dann erreicht a ein Maximum (etwa 1) wobei b gering bleibt und c auf geringe Werte zurückgeht. Schließlich kommt es zur Disulfonierung und der Wert von b steigt auf Kosten von a an.

Die beschriebenen Polyelektrolyt-Membranen weisen Sulfonsäuregruppen auf und leiten sich von aromatischen Aryletherketonen ab. Unabhängig davon, ob sie darüber hinaus vernetzte oder unvernetzte Sulfonamid-Gruppen enthalten, eignen sie sich als protonenleitende Festelektrolyt-Membranen in Brennstoffzellen oder Elektrolysezellen. Da die polymeren Sulfonsäuren zum Zeitpunkt ihrer Weiterverarbeitung unvernetzt sind, lassen sie sich in geeigneten, polaren Lösungsmitteln wie Dimethylformamid, NMP, DMAc, DMSO lösen. Die so erhaltene Lösung weist vorzugsweise eine Molarität zwischen 50 und 450 g/l auf. Sie wird auf ein Substrat gegossen und durch anschließendes Verdampfen des Lösungsmittels erhält man eine homogene Membran. Alternativ kann man die Lösung zur Einstellung einer definierten Membrandicke mittels einer Rakel definierter Naßfilmdicke über das Substrat verteilen und beispielsweise Dicken im Bereich von 0,05 bis 0,4 mm erzielen. Nach dem gleichen Prinzip werden Trägergewebe oder mikroporöse bis poröse Trägermembranen, z. B. aus Polyethylen, Polypropylen, Polytetrafluorethylen oder Glas, mit der oben aufgeführten Lösung in Kontakt gebracht und das Lösungsmittel anschließend verdampft. Allgemein weisen die eingesetzten polymeren Sulfonsäuren und Sulfonsäure-Derivate Molgewichte von mindestens 30000 auf.

Die so erhaltene Membran bildet einen Sonderfall einer Polyelektrolyt-Membran, deren Material aus einem aromatischen Polyetherketon der Formel (I) durch Sulfonierung gewonnen wird. Diese Membranen können für Brennstoffzellen und Elektrolysezellen als Feststoffelektrolyt eingesetzt werden. Falls man die Membran aus einer Lösung einer polymeren Sulfonsäure der allgemeinen Formel (VII) hergestellt hat, so liegt nach dem Vernetzen in der Polyelektrolyt-Membran ein sulfoniertes aromatisches Polyetherketon der allgemeinen Formel (VIII) vor

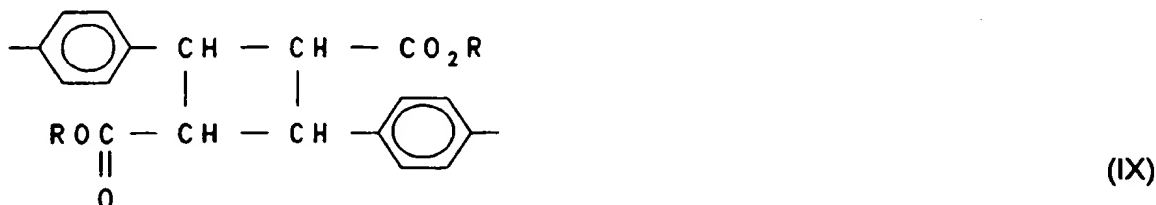
(VIII)



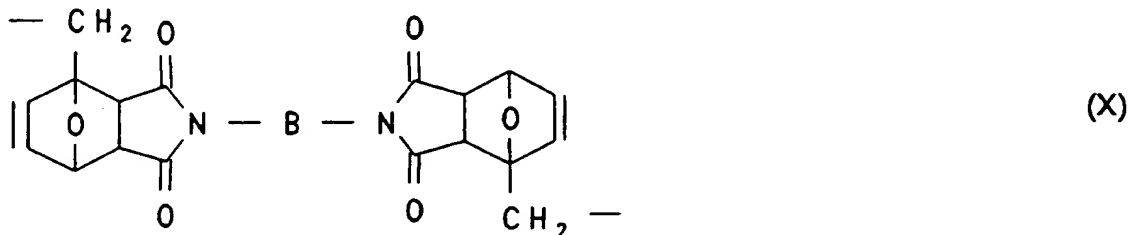
wobei

- 55 a eine Zahl von 0,15 bis 0,95,
 b eine Zahl von 0,05 bis 0,25,
 c eine Zahl von 0 bis 0,8,
 a + b eine Zahl von 0,2 bis 1,0 bedeutet und

$a + b + c = 1$ ist und wobei A ein durch Cycloaddition entstandenes zweiwertiges Ringsystem darstellt. Sofern bei der Umsetzung der Sulfonsäurechlorid-Gruppen ein Para-Amino-Zimtsäureester eingesetzt wurde und die sich von diesem Ester ableitenden reaktiven Endgruppen durch Licht oder Wärme dimerisiert wurden, so bedeutet A einen Rest der allgemeinen Formel (IX)

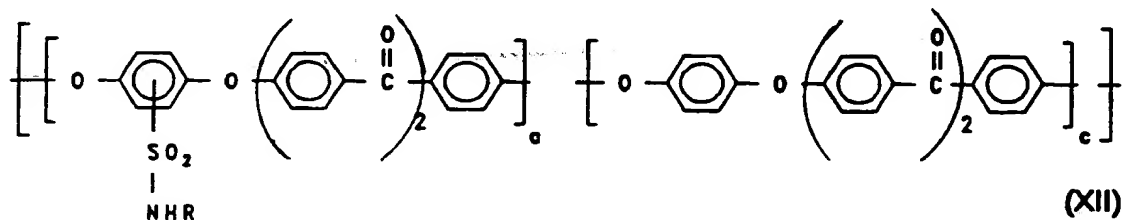


in der R insbesondere für Wasserstoff oder Methyl steht. Falls die Sulfonylchlorid-Gruppen mit 2-Aminomethyl-furan umgesetzt wurden und die Verknüpfung der sich von diesem Amin ableitenden Reste mit einem Bis-Maleinimid durchgeführt wurde, hat der Rest A die allgemeine Formel (X)



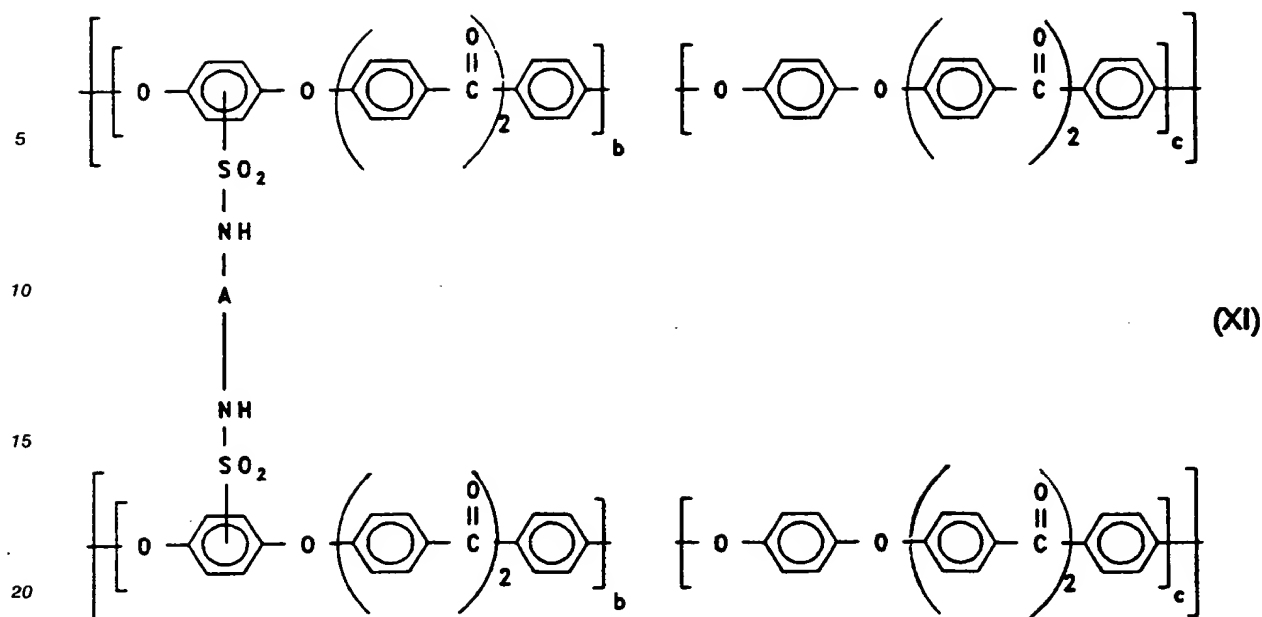
wobei B einen zweiwertigen Rest, z. B. eine Alkylenkette mit 1 bis 4 Kohlenstoff-Atomen, einen Phenylen-rest, Diphenylether-Rest, 2,2-Bisphenylpropanrest oder 2,2-Bisphenoxyphenyl-propanrest bedeutet.

Man kann auch Gemische aus polymeren vernetzbaren Sulfonamiden und polymeren nicht vernetzbaren aromatischen Sulfonsäuren gemeinsam zu Membranen verarbeiten. Auch hier tritt der Vorteil auf, daß durch eine Vernetzung das Quellen in Wasser stark verringert wird. Beispielsweise kann man ein vernetzbares Sulfonsäure-Derivat der Formel (VII) vereinen mit einer Sulfonsäure, die bei der Sulfonierung der Verbindung der allgemeinen Formel (I) gewonnen wurde. Die erhaltene Mischung wird zu einer Membran verarbeitet und (VII) später vernetzt. Vorzugsweise hat die unvernetzbar Sulfonsäure die allgemeine Formel (II) und das vernetzbare Sulfonsäure-Derivat die allgemeine Formel (XII)



wobei R für einen vernetzbaren Substituenten steht, beispielsweise NH_2R Allylamin oder p-Amino-Zimtsäure bedeutet, und $a = 0$ bis 1, $c = 0$ bis 0,5 und $a + c = 1$ ist.

Nach der Vernetzung durch (Licht, Wärme, Einfluß vernetzender Chemikalien) wird der Anteil an dem vernetzbaren Derivat der Formel XII umgewandelt in ein vernetztes Sulfonsäure-Derivat der Formel XI.



in der $b = 0,5$ bis 1 , $c = 0$ bis $0,5$, $b + c = 1$ und A ein durch Cycloaddition entstandenes zweiwertiges Ringsystem darstellt.

In diesem Fall beträgt vorteilhafterweise der Anteil an (XII) 0,5 bis 25 Gew.-% und der Anteil an (II) 75 bis 99,5 Gew.-%.

Für den Einsatz der vernetzten Membran als Festelektrolyt in einer nach dem SPE - Verfahren arbeitenden Elektrolysezelle oder Brennstoffzelle, muß ein Katalysator auf die Membranoberfläche aufgebracht werden. Dieses Aufbringen kann man z. B. dadurch erreichen, daß man die Membran in einer Beschichtungszelle so einbaut, daß die Zelle durch die Membran in zwei Räume aufgeteilt wird. Wenn man auf der einen Seite das leicht reduzierbare Salz eines Katalysatormetalls, beispielsweise Hexachloroplatinsäure einbringt, in der anderen ein Reduktionsmittel einbringt, so diffundiert dieses durch die Membran und scheidet auf der Membranoberfläche das katalytisch wirksame Metall, beispielsweise Platin ab. Solche Verfahren wurden von H. Takinaka und E. Torikai in japanischen Patentanmeldungen angegeben (vgl. Chem. Abstracts 93(8) : 83677v und Chem. Abstracts 103(26) : 216571e).

Alternativ kann die Katalysatorbeschichtung durch Aufpressen eines Metallpulvers erfolgen. Beispielsweise kann man so eine Platinbelegung von 1 bis 20 mg/cm² erzielen. Der Pressdruck beträgt beispielsweise 1,1 bis 8,8 bar, die Pressdauer zwischen 5 bis 15 Minuten. Eine allgemeine Beschreibung des Pressverfahrens ist in Appleby, Yeager, Energy (Oxford) 11 (1988) p 132 enthalten.

Der Test der beschichteten Membranen erfolgt in Wasserelektrolyseuren bzw. Wasserstoff/Sauerstoff-Brennstoffzellen, die nach dem Festelektrolyt-Prinzip arbeiten. Die mit dem Katalysator beschichtete Membran separiert die beiden Halbzellen und ist gleichzeitig für den Ionentransport zuständig. Auf die Membran folgend enthält jede Halbzelle zudem eine metallische Gas- und Stromverteilerstruktur, einen metallischen Stromkollektor sowie im Falle der Wasserelektrolyse Wasserzufuhr-/Gasableitungssysteme und im Falle der Wasserstoff/Sauerstoff-Brennstoffzelle Gaszufuhr/Wasserableitungssysteme. Die Zellen sind im Bereich von 20 bis 80 °C temperierbar, die Membranen werden mit einer definierten Stromdichte im Bereich 0 bis 1 A/cm² Membranfläche belastet. In der Wasserelektrolysezelle ist die Bestimmung des Membranwiderstandes in der Zelle mittels des Verfahrens der Impedanzspektroskopie möglich. Der Quellungswert Q der Membran in Prozent ist definiert als:

$$Q = (\text{Naßgewicht} - \text{Trockengewicht}) \cdot 100 / \text{Trockengewicht}$$

Die Erfindung wird durch die Beispiele näher erläutert.

Beispiel 1:

In einer Vierhals-Rührapparatur mit Tropftrichter und Ölbad wurde 96 %ige konz. Schwefelsäure vorgelegt und unterschiedliche aromatische Polyetherketone gelöst. Danach wurde die Säurekonzentration durch Titration mit Oleum (Gehalt 20 % SO_3) auf 98,5 bis 99,5 Gew.-% H_2SO_4 eingestellt. Die Sulfonierung wird durch eine sich anschließende Temperaturerhöhung beschleunigt. Die Endtemperatur hängt vom jeweiligen Polymer ab.

Die Versuche der Tabelle 1 wurden mit einem Homopolymer der allgemeinen Formel (IV) durchgeführt. Die Versuche der Tabelle 2 wurden mit einem Homopolymer der allgemeinen Formel (V) durchgeführt. Die Versuche der Tabelle 3 wurden mit einem Homopolymer der allgemeinen Formel (VI) durchgeführt. In den Tabellen wurden folgende Abkürzungen benutzt:

Legende:

| | | |
|----|------------|--|
| 15 | LT = | Lösetemperatur |
| | RT = | Reaktionstemperatur |
| | RZ = | Reaktionszeit |
| | Ausb. = | Ausbeute |
| | inh. V. = | inhärente Viskosität in conc. H_2SO_4 bei 25 ° C (0,1 %) gemessen |
| 20 | Sulfgrad = | Sulfonierungsgrad, bestimmt durch den Schwefelgehalt aus der Elementaranalyse (Anteil der sulfonierten O-Phenylen-O-Einheiten) |

Tabelle 1

| | | | | | | | | |
|----|-----|----------|-------------------|----------|--------|-----------|---------|--------------|
| 25 | | LT (° C) | Säure Endkonz (%) | RT (° C) | RZ (h) | Ausb. (%) | inh. V. | Sulfgrad (%) |
| | I | 25 | 98.50 | 25 | 1.00 | > 90 | - | 40 |
| | II | 25 | 98.50 | 45-50 | 1.25 | > 90 | - | 63 |
| 30 | III | 25 | 98.50 | 45-50 | 1.50 | > 90 | 0.73 | 66 |
| | IV | 40 | 98.50 | 60 | 3.00 | > 90 | 0.64 | 82 |
| | V | 25 | 98.50 | 50 | 1.50 | > 90 | 0.71 | 77 |
| 35 | VI | 25 | 98.50 | 50 | 1.50 | > 90 | 0.71 | 76 |

Tabelle 2

| | | | | | | | | |
|----|-----|----------|-------------------|----------|--------|-----------|---------|--------------|
| 40 | | LT (° C) | Säure Endkonz (%) | RT (° C) | RZ (h) | Ausb. (%) | inh. V. | Sulfgrad (%) |
| | I | 30 | 98.50 | 30-35 | 1.25 | > 90 | 0.77 | 50 |
| | II | 30 | 98.50 | 25-30 | 6.00 | > 90 | 0.74 | 60 |
| 45 | III | 30 | 98.50 | 50 | 1.00 | > 90 | 0.76 | 46 |
| | IV | 30 | 98.20 | 50 | 4.00 | > 90 | 0.67 | 69 |

Tabelle 3

| | LT (°C) | Säure Endkonz (%) | RT (°C) | RZ (h) | Ausb. (%) | inh. V. | Sulfgrad (%) |
|------|---------|-------------------|---------|--------|-----------|---------|--------------|
| I | 45 | 98.30 | 60 | 1.00 | > 90 | 0.80 | 21 |
| II | 45 | 98.30 | 70 | 0.50 | > 90 | 0.80 | 31 |
| III | 45 | 98.30 | 80 | 0.50 | > 90 | 0.71 | 52 |
| IV | 45 | 98.30 | 80 | 1.50 | > 90 | 0.67 | 72 |
| V | 45 | 98.50 | 60 | 4.00 | > 90 | 0.80 | 28 |
| VI | 45 | 98.10 | 80 | 4.00 | > 90 | 0.60 | 81 |
| VII | 45 | 98.95 | 60 | 4.00 | > 90 | 0.69 | 82 |
| VIII | 45 | 98.95 | 80 | 6.00 | > 90 | 0.57 | 75 |
| IX | 45 | 98.40 | 80 | 3.00 | > 90 | 0.70 | 91 |
| X | 45 | 99.10 | 60 | 1.00 | > 90 | 0.62 | 76 |
| XI | 45 | 98.95 | 60 | 0.83 | > 90 | 0.70 | 57 |

Beispiel 2: Sulfonierung eines Etherketons

230 ml Chlorsulfonsäure wurden in einem 1l-Dreihals-Rundkolben mit KPG-Rührer vorgelegt und unter Stickstoff mit Eis/Kochsalz auf -14 °C abgekühlt. Innerhalb von 10 min. wurden 25,0 g Polyetherketon zugegeben und mit 20 ml Chlorsulfonsäure nachgespült. Nach 1 h war das gesamte Polyetherketon gelöst und das Eisbad wurde entfernt. Das Reaktionsgemisch erwärmte sich auf 26 °C und wurde nun durch ein Wasserbad konstant bei 24 °C gehalten.

Während der gesamten Reaktionszeit wurden in Zeitabständen jeweils 0,5 bis 0,8 ml entnommen und in ca. 15 ml Wasser gefällt. Die Flocken wurden abgesaugt, mit Wasser bis zur pH-Neutralität gewaschen, zweimal mit Ethanol nachgewaschen und bei 100 °C am Ölpumpenvakuum getrocknet. Anschließend wurden Schwefel-Elementaranalysen angefertigt.

Nach etwa 9 h Reaktionsdauer wurde der gesamte Kolbeninhalt mit Ausnahme von etwa 15 ml in 10 l gerührtes Eis/Wasser-Gemisch eingegossen. Das dabei ausgeflockte Produkt wurde abgesaugt und bis zur pH-Neutralität des Waschwassers mit Eis-Wasser gewaschen. Es wurde noch mit Ethanol und Ether nachgewaschen und bei ca. 80 °C im Vakuum getrocknet. Die 15 ml Reaktionslösung wurden nach ca. 29 h entsprechend aufgearbeitet. Die Abhängigkeit des Sulfonierungsgrades von der Reaktionsdauer ist in Tabelle 2 dargestellt. Der Sulfonierungsgrad wurde aus dem S/G-Verhältnis der Elementaranalyse berechnet.

Mit zunehmenden Sulfonierungsgrad steigt die Löslichkeit in heißem Dimethylformamid, Dimethylsulfid und N-Methylpyrrolidon an.

Tabelle 2

| Sulfonierungsgrad der einzelnen Proben | | | |
|--|------------|-----------------------|--------------|
| min. | Temp. (°C) | Sulfonierungsgrad (%) | Schwefel (%) |
| 30 | - 12 | 16,8 | 1,14 |
| 60 | - 8 | 19,7 | 1,34 |
| 85 | 13 | 39,9 | 2,71 |
| 110 | 22 | 61,4 | 4,17 |
| 135 | 26 | 74,5 | 5,06 |
| 175 | 24 | 85,9 | 5,83 |
| 200 | 24 | 86,3 | 5,86 |
| 225 | 24 | 87,2 | 5,92 |
| 250 | 24 | 88,8 | 6,03 |
| 280 | 24 | 86,9 | 5,90 |
| 305 | 24 | 87,6 | 5,95 |
| 335 | 24 | 89,0 | 6,04 |
| 375 | 24 | 87,2 | 5,92 |
| 405 | 24 | 89,4 | 6,07 |
| 435 | 24 | 88,5 | 6,01 |
| 470 | 24 | 88,7 | 6,02 |
| 500 | 24 | 89,1 | 6,06 |
| 530 | 24 | 90,0 | 6,11 |
| 560 | 24 | 89,5 | 6,08 |
| 1760 | | 94,6 | 6,42 |

Die Sulfonierung des Polyetherketons läßt sich auch anhand der ^{13}C -NMR-Spektren verfolgen. Das Signal bei 142,0 ppm beweist eine Sulfonierung der Hydrochinon-Einheit. Das schwache Signal bei 119,0 ppm, rührt von unsubstituierten Hydrochinon-Einheiten. Zu dem gleichen Ergebnis führt auch das Signal bei 159,7 ppm, welches durch den Kohlenstoff erzeugt wird, der über eine Etherbindung mit der Hydrochinon-Einheit verbunden ist und para-ständig eine Keto-Funktion besitzt. Das entsprechende Kohlenstoffatom in Nachbarstellung zu einer sulfonierten Hydrochinon-Einheit weist Signale bei 161,5 bzw. 162,8 ppm auf.

Beispiel 3: Herstellung eines Sulfonsäurechlorids

12,5 g des sulfonierten Polyetherketons von Beispiel 2 werden in einem 2l-Dreihals-Rundkolben unter Rühren mit 250 ml Thionylchlorid und 30 Tropfen DMF versetzt. Dabei ist eine starke Gasentwicklung zu beobachten. Das Gemisch wird 2 h unter sanftem Rückfluß gekocht, nochmals mit 150 ml Thionylchlorid versetzt und weitere 14 h unter Rückfluß zum Sieden erhitzt.

Nach Zugabe von 400 ml Tetrachlorethan bis auf einen Rückstand von ca. 250 ml abdestilliert. Nach dem Abkühlen wird die Reaktionsmischung in 2,5 l Ether eingerührt. Die farblosen Flocken werden abgesaugt, mit Ether gewaschen und im Vakuum getrocknet.

Ausbeute: 12,4 g (95 %)

Beispiel 4: Umsetzung des Sulfonylchlorid-Polyetherketons mit primären oder sekundären Aminen (allgemeine Vorschrift)

1,60 g (32,6 mmol) des Sulfonylchlorid-Polyetherketons von Beispiel 3 werden unter Stickstoff in 25 ml Chloroform gelöst. Bei ca. 0 °C werden anschließend 25 bis 70 mmol des Amins zugetropft. Nach ca. 16 h Rühren bei Raumtemperatur wird das Reaktionsgemisch langsam in 750 ml Methanol eingegossen. Nach dem Absaugen wird das flockige Produkt mit 600 ml Ether behandelt. Das Produkt wird im Vakuum bei ca. 80 °C getrocknet.

Ausbeute: 56 bis 86 %

Beispiel 5: Herstellung einer Membran

Sulfoniertes Polyetherketon, das gemäß Beispiel 2 hergestellt wurde (Sulfonierungsgrad 90 %), wurde in DMF gelöst (Konzentration: 100 bis 300 g/l) und die Lösung mit einer 0,2 mm-Rakel über eine Glasplatte gezogen. Innerhalb von 15 Stunden war das DMF verdampft. Dann wurde die Glasplatte in Wasser gelegt. Die Polymerfolie löste sich vom Glas. Nach dem Äquilibrieren in wässriger KCl-Lösung betrug die Foliendicke über 27 μm .

Das Wasseraufnahmevermögen der Folie bei Raumtemperatur liegt unter 50 % und bei 80 °C bei ca. 1900 %. Die Membran bleibt dabei jedoch beständig. Die Permselektivität der Membran beträgt etwa 90 %. Die Membran ist auch nach einer Bestrahlung mit einer 700 W Quecksilber-Niederdruckdampflampe (30 min.) noch in Dimethylformamid löslich. Das Wasseraufnahmevermögen wird durch das Bestrahlen nicht verändert.

Beispiel 6: Herstellung einer Membran

Nach dem Verfahren von Beispiel 4 wurde ein Sulfonamid der Formel (XII) ($a = \text{etwa } 0,95$, $c = \text{etwa } 0,05$) hergestellt, in dem der Rest NHR sich von p-Amino-Zimtsäure-methylester ableitet. 20 g des Sulfonamids und 80 g der Sulfonsäure von Beispiel 2 wurden in 1 l DMF gelöst und aus der Lösung nach dem Verfahren von Beispiel 5 Folien bereitet. Nach dem Äquilibrieren in KCl-Lösung betrug die Foliendicke etwa 3 μm .

Durch zweistündiges Bestrahlen aus einem Abstand von ca. 5 cm mit einer 300 W-UV-Lampe fand eine teilweise [2 + 2]-Cycloaddition der Zimtsäure-Doppelbindung statt.

Während vor dem Bestrahlen das Wasseraufnahmevermögen der Folie (bei 85 °C) ca. 1800 % betrug, sank es nach der Bestrahlung auf 400 % ab. Die Permselektivität der Membran beträgt etwa 90 %.

Beispiel 7

Zur Herstellung der Kationenaustauschermembran werden 25 g sulfoniertes Polyetheretherketon mit einem Sulfonierungsgrad von 90 % in 100 ml Dimethylformamid gelöst. Die homogene Lösung wird auf eine Glasplatte gegossen und mit Hilfe einer Rakel der Naßfilmdicke 350 μm auf der Oberfläche verteilt. Nach 24-stündiger Trocknung bei Raumtemperatur läßt sich die Membran im Wasserbad ablösen. Die mittlere Dicke der bei Raumtemperatur in destilliertem Wasser äquilibrierten Membran betrug 65 μm .

Die Katalysatoraufbringung erfolgt im Heißpreßverfahren bei 130 °C, wobei sich eine Platinbelegung von 5 mg/cm² Membranfläche ergab. Diese Membran wurde in eine Wasserelektrolyse-Testzelle mit einer Membranfläche von 1 cm² eingebaut.

Bei den Messungen zeigte die Membran bis 80 °C stabiles Verhalten. Das Zellpotential lag bei einer Temperatur von 80 °C und einer Strombelastung von 1 A/cm² bei 2,15 Volt. Der Innenwiderstand im Elektrolysebetrieb bei 80 °C betrug 185 mOhm.

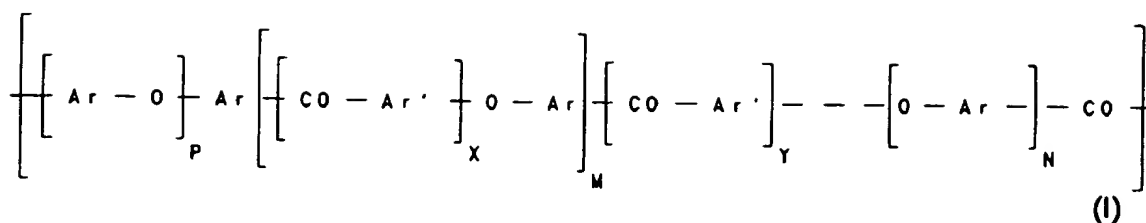
Während eines Dauertestes bei 80 °C unter einer Belastung von 1 A/cm² erwies sich die Membran über einen Zeitraum von 191 Stunden als stabil.

Beispiel 8

Eine gemäß Beispiel 7 hergestellte und beschichtete Membran wurde in eine Wasserstoff-/Sauerstoff-Brennstoffzelle mit einer Membranfläche von 12 cm² eingebaut. Die Membran erwies sich bis zu einer Temperatur von 80 °C als temperaturstabil. Im Betrieb mit einem Überdruck von jeweils 1 bar sowohl auf der Wasserstoff- wie auf der Sauerstoffseite stellte sich bei einer Belastung mit 175 mA/cm² eine Zellspannung von 700 mV ein.

Patentansprüche

- Verfahren zur Herstellung einer Polymerelektrolyt-Membran aus sulfoniertem aromatischen Polyetherketon, wobei man ein aromatisches Polyetherketon der allgemeinen Formel (I)



wobei

Ar einen Phenylenring mit p- und/oder m-Bindungen,
 Ar' eine Phenylen-, Naphthylen-, Biphenylylen-, Anthrylen- oder eine andere zweiwertige aromatische Einheit,

X, N und M unabhängig voneinander 0 oder 1,

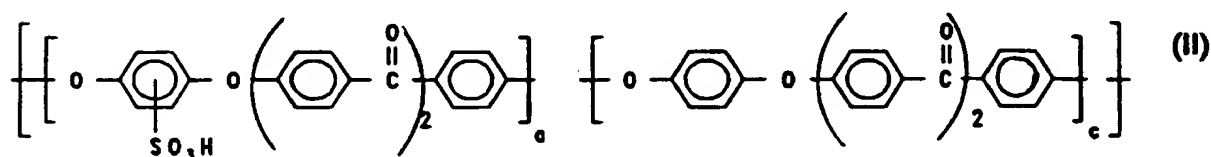
Y 0, 1, 2 oder 3,

P 1, 2, 3 oder 4

bedeuten,

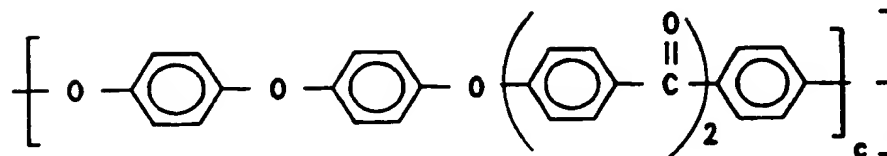
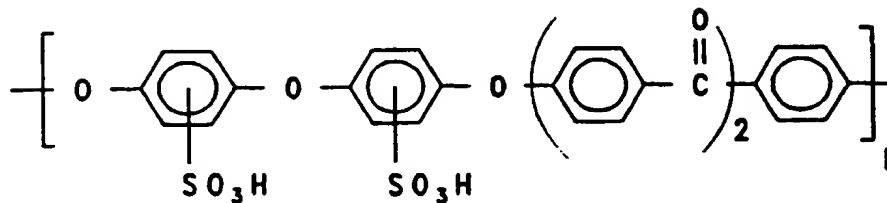
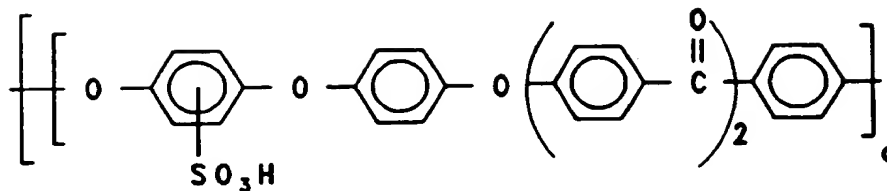
sulfoniert, die Sulfonsäure isoliert, in einem organischen Lösemittel auflöst und die Lösung zu einer Folie verarbeitet, dadurch gekennzeichnet, daß man in der Sulfonsäure mindestens 5 % der vorhandenen Sulfonsäuregruppen in Sulfonylchlorid-Gruppen umwandelt, man die Sulfonylchlorid-Gruppen mit einem Amin umsetzt, das mindestens einen vernetzbaren Substituenten oder eine weitere funktionelle Gruppe aufweist, wobei 5 % bis 25 % der ursprünglich vorhandenen Sulfonsäuregruppen in Sulfonamid-Gruppen umgewandelt werden, man anschließend nicht reagierte Sulfonsäurechlorid-Gruppen hydrolysiert, man das resultierende aromatische Sulfonsäureamid isoliert und in einem organischen Lösemittel auflöst, man die Lösung zu einer Folie verarbeitet und dann die in der Folie vorhandenen vernetzbaren Substituenten vernetzt.

2. Verfahren zur Herstellung einer Polymerelektrolyt-Membran auf Basis eines sulfonierten aromatischen Polyetherketons, wobei man ein aromatisches Polyetherketon sulfoniert, man die entstehende Sulfonsäure isoliert und in einem organischen Lösungsmittel auflöst und die Lösung zu einer Folie verarbeitet, dadurch gekennzeichnet, daß die verwendete Sulfonsäure die allgemeine Formel (II)



besitzt, wobei $a = 0,2$ bis $1,0$, $c = 0$ bis $0,8$ und $a + c = 1$ ist.

3. Verfahren zur Herstellung einer Polyelektrolyt-Membran auf Basis eines sulfonierten Polyetherketons, wobei man ein Polyetherketon sulfoniert, man die entstehende Sulfonsäure isoliert und in einem aprotisch-dipolaren organischen Lösungsmittel auflöst und die Lösung zu einer Folie verarbeitet, dadurch gekennzeichnet, daß die verwendete Sulfonsäure die allgemeine Formel (III)



(III)

besitzt, wobei

a = 0 bis 1,

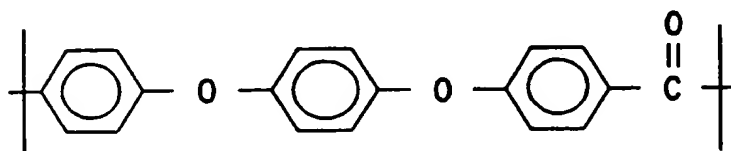
b = 0 bis 1,

c = 0 bis 0,5 und

a + b + c = 1 beträgt.

4. Verfahren gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man das Polyetherketon der allgemeinen Formel (I) in Schwefelsäure von 94 bis 97 Gew.-% löst, man die erhaltene Lösung mit einem sulfonierenden Agens versetzt, bis die Schwefelsäure-Konzentration 98 bis 99,5 Gew.-% beträgt und man den Reaktionsansatz aufarbeitet, sobald der gewünschte Sulfonierungsgrad erreicht ist.

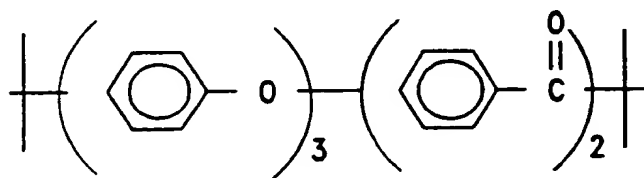
5. Verfahren gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man das Polymere der allgemeinen Formel (IV)



(IV)

sulfoniert, bis ein Sulfonierungsgrad von 0,5 bis 1,0 erreicht ist und man die isolierte Sulfonsäure weiter verarbeitet.

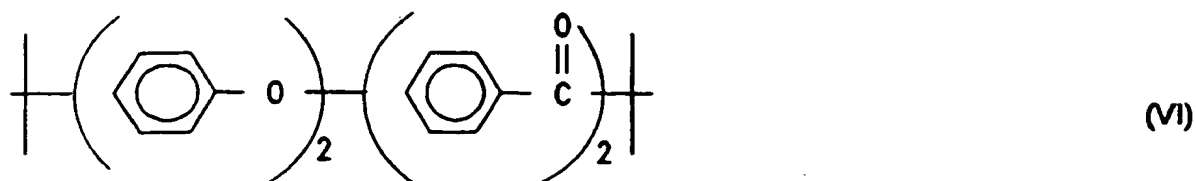
6. Verfahren gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man das Polymer der allgemeinen Formel (V),



(V)

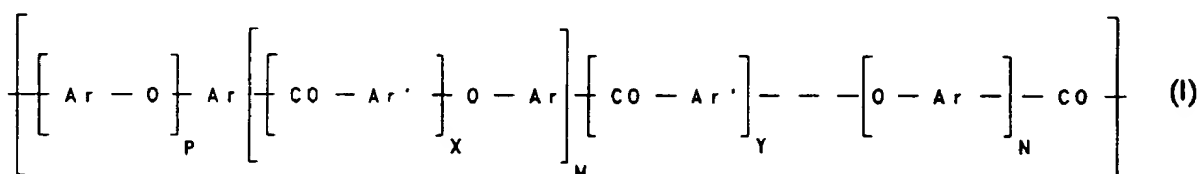
sulfoniert, bis ein Sulfonierungsgrad von 0,5 bis 1,0 bezogen auf die sulfonierbaren O-Phenylen-O-Einheiten erreicht ist und man die isolierte Sulfonsäure weiterverarbeitet.

7. Verfahren gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man das Polymer der allgemeinen Formel (VI)



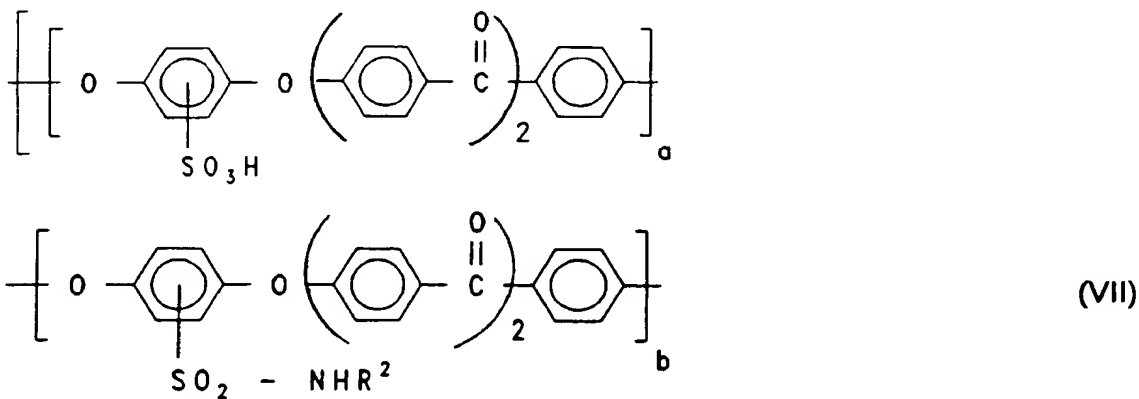
sulfoniert, bis ein Sulfonierungsgrad von 0,5 bis 1,0, vorzugsweise 0,6 bis 0,8, bezogen auf die sulfonierbare O-Phenylen-O-Einheit, erreicht ist und man die isolierte Sulfonsäure weiterverarbeitet.

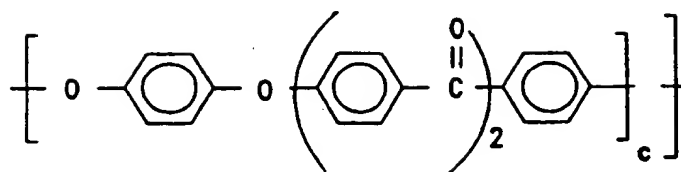
8. Verfahren gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man die Vernetzung durch energiereiche Strahlung oder Wärme herbeiführt.
9. Verfahren gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß das eingesetzte Amin eine einer Vernetzung zugängliche olefinische Doppelbindung aufweist.
10. Verwendung einer Polyelektrolyt-Membran, deren Material aus einem aromatischen Polyetherketon der Formel (I)



durch Sulfonierung gewonnen wird, wobei X, M, N, Y, P, Ar und Ar' die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung besitzen und der Sulfonierungsgrad mindestens 0,5 Sulfonsäuregruppen pro wiederkehrende Einheit beträgt, als protonenleitende Festelektrolyt-Membran in Brennstoffzellen oder Elektrolysezellen.

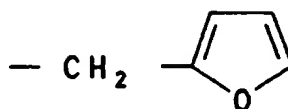
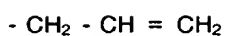
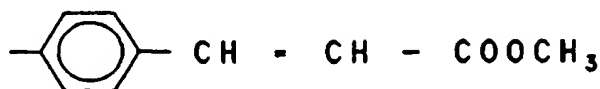
11. Polymere, vernetzbare Sulfonsäure der allgemeinen Formel (VII)



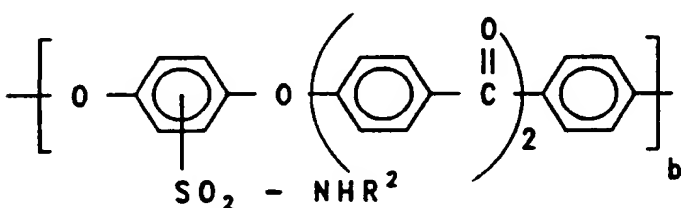
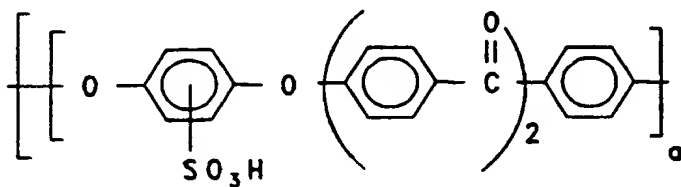


wobei

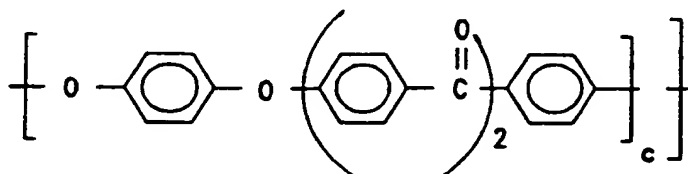
- a eine Zahl von 0,15 bis 0,95,
 b eine Zahl von 0,05 bis 0,25,
 c eine Zahl von 0 bis 0,8,
 a + b eine Zahl von 0,2 bis 1,0 bedeutet und
 a + b + c = 1 und

R² ausgewählt ist aus den Resten

12. Polymerelektrolyt-Membran aus einem sulfonierten aromatischen Polyetherketon, dadurch gekennzeichnet, daß das sulfonierte aromatische Polyetherketon die allgemeine Formel (VII)



(VII)

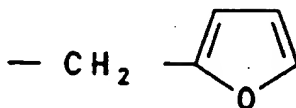
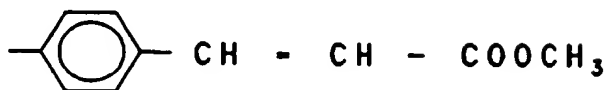


aufweist,

wobei

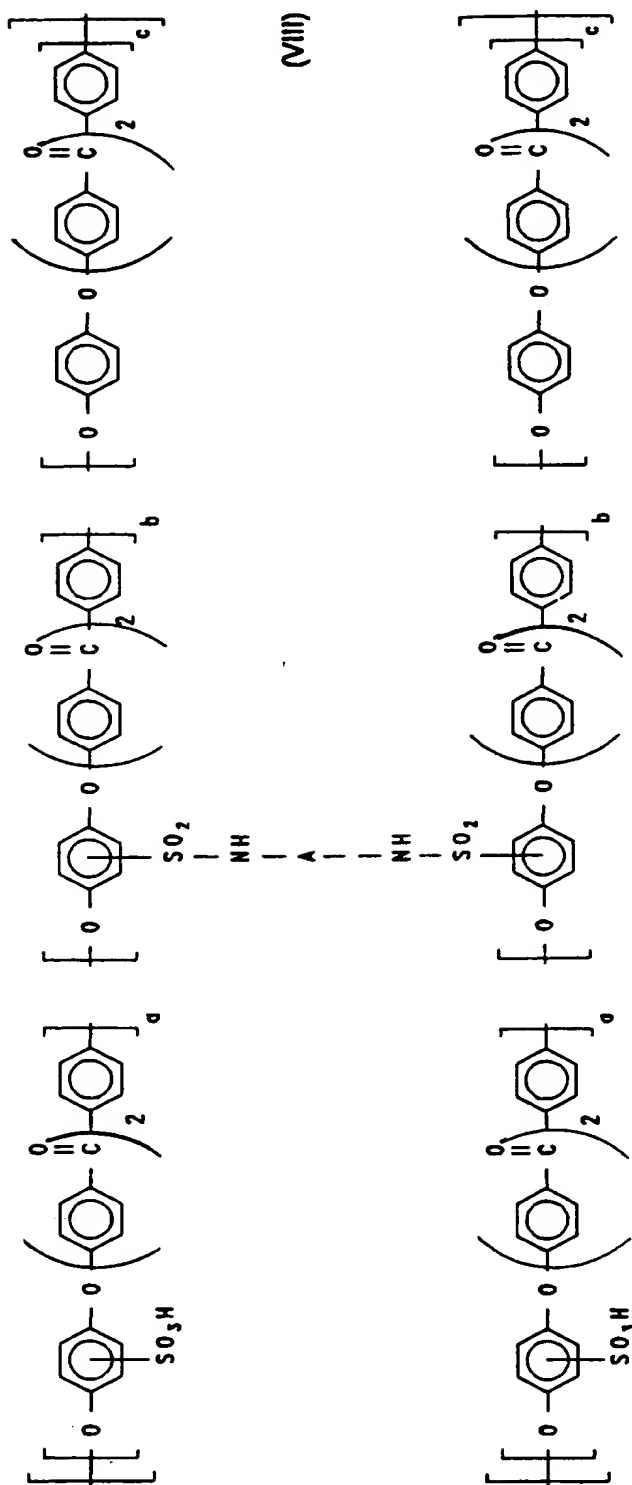
- a eine Zahl von 0,15 bis 0,95,
 b eine Zahl von 0,05 bis 0,25,
 c eine Zahl von 0 bis 0,8,
 a + b eine Zahl von 0,2 bis 1,0 bedeutet und
 a + b + c = 1 und

R² ausgewählt ist aus den Resten

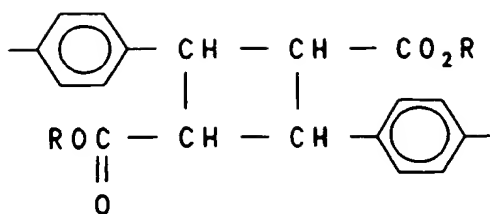


13. Verwendung der Polymerelektrolyt-Membran hergestellt nach dem Verfahren von Anspruch 1 in Brennstoffzellen oder Elektrolysezellen.
14. Polymerelektrolyt-Membran aus einem sulfonierten aromatischen Polyetherketon, dadurch gekennzeichnet, daß es die allgemeine Formel (VIII) besitzt, wobei a, b, c die Anspruch 11 angegebene Bedeutung aufweisen und A ein durch Cycloaddition entstehendes zweiwertiges Ringsystem darstellt.

(VIII)



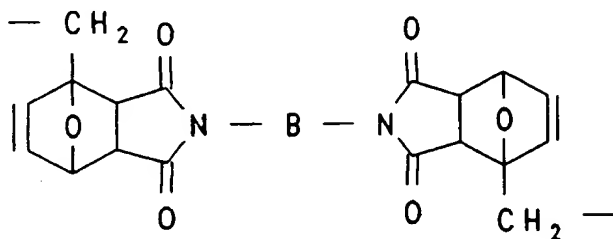
15. Polymerelektrolyt-Membran gemäß Anspruch 14, dadurch gekennzeichnet, daß A für den Rest der allgemeinen Formel (IX)



(IX)

steht, wobei R Wasserstoff oder Methyl bedeutet.

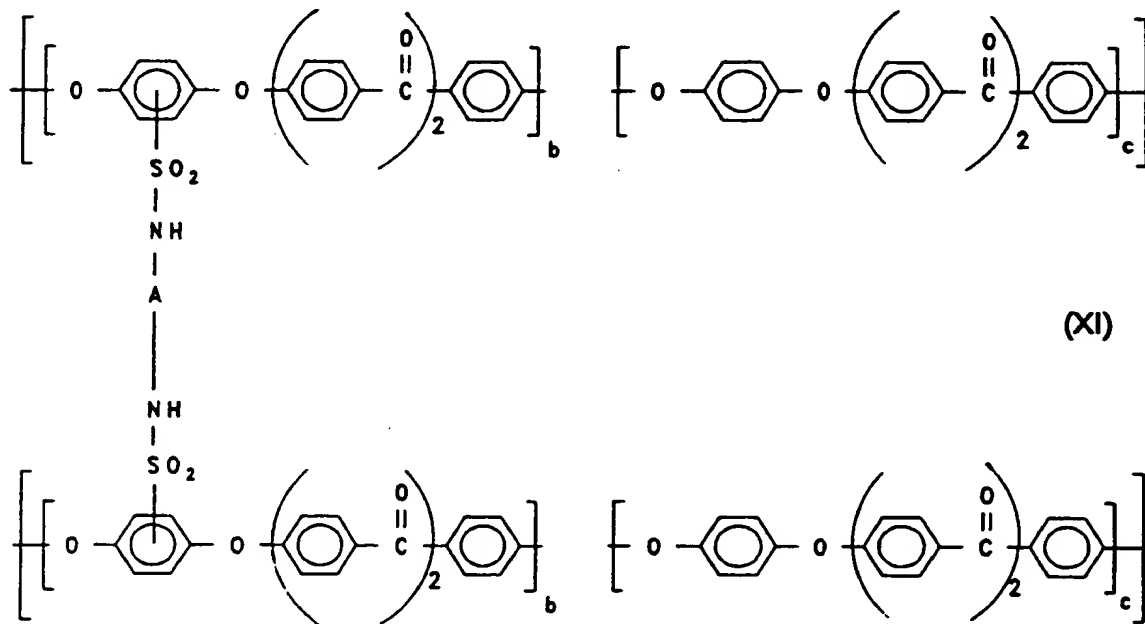
16. Polymerelektrolyt-Membran gemäß Anspruch 14, dadurch gekennzeichnet, daß A für den Rest der allgemeinen Formel (X)



(X)

steht, wobei B einen zweiwertigen Rest bedeutet.

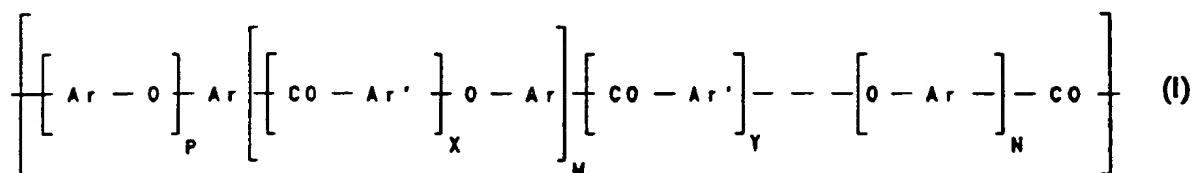
17. Polymerelektrolyt-Membran aus einem sulfonierten aromatischen Polyetherketon, dadurch gekennzeichnet, daß es
a) aus einem über Sulfonamidbrücken vernetzten Polymer der allgemeinen Formel (XI)



(XI)

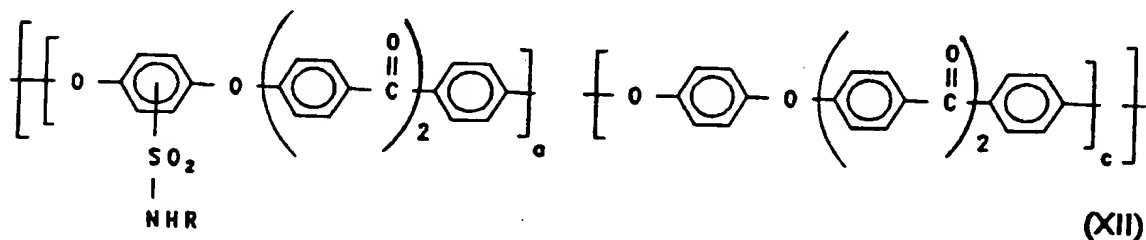
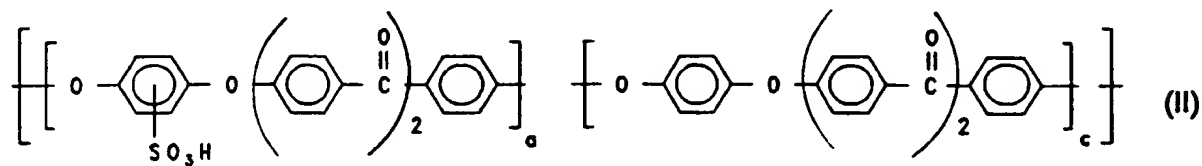
in der $b = 0,5$ bis 1 , $c = 0$ bis $0,5$, $b + c = 1$ ist und A die in Anspruch 14 angegebene Bedeutung aufweist und

b) einem sulfonierten Polyetherketon der allgemeinen Formel (I),



bei dem mindestens 20 % der O-Phenylen-O-Einheiten mit einer SO_3H -Gruppe substituiert sind, wobei Ar, Ar', X, N, M, Y und P die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung aufweisen, besteht.

18. Polymergemisch mit einem Gehalt an einem sulfonierten aromatischen Polyetherketon, dadurch gekennzeichnet, daß es aus der Sulfonsäure (II) und dem Sulfonamid (XII) besteht



wobei NH_2R Allylamin oder p-Amino-Zimtsäure bedeutet und $a = 0$ bis 1, $c = 0$ bis 0,5 und $a + c = 1$ ist.

19. Polymergemisch gemäß Anspruch 18, dadurch gekennzeichnet, daß die Anteile an (XII) 0,5 bis 25 Gew.-% und an (II) 75 bis 99,5 Gew.-% betragen.



Europäisches Patentamt
European Patent Office
Office européen des brevets



Veröffentlichungsnummer: **0 574 791 A3**

12

EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

21 Anmeldenummer: 93109139.1

51 Int. Cl.⁶: **C08J 5/22**, **C08L 71/00**,
C08G 65/48, **H01M 8/02**,
H01M 8/10, **B01D 71/52**

22 Anmeldetag: 07.06.93

30 Priorität: 13.06.92 DE 4219412
17.12.92 DE 4242692

43 Veröffentlichungstag der Anmeldung:
22.12.93 Patentblatt 93/51

84 Benannte Vertragsstaaten:
BE DE FR GB IT NL

88 Veröffentlichungstag des später veröffentlichten
Recherchenberichts: 18.10.95 Patentblatt 95/42

71 Anmelder: **HOECHST AKTIENGESELLSCHAFT**
D-65926 Frankfurt am Main (DE)

72 Erfinder: **Helmer-Metzmann, Freddy, Dr.**
Peter Meisenberger Weg 2
W-6500 Mainz (DE)

Erfinder: **Osan, Frank, Dr.**
Hattersheimer Strasse 27-29
W-6233 Kelkheim/Ts. (DE)

Erfinder: **Schneller, Arnold, Dr.**
Aubachstrasse 9a
W-6500 Mainz (DE)

Erfinder: **Ritter, Helmut Prof.**
Rotdornweg 37
W-5600 Wuppertal (DE)

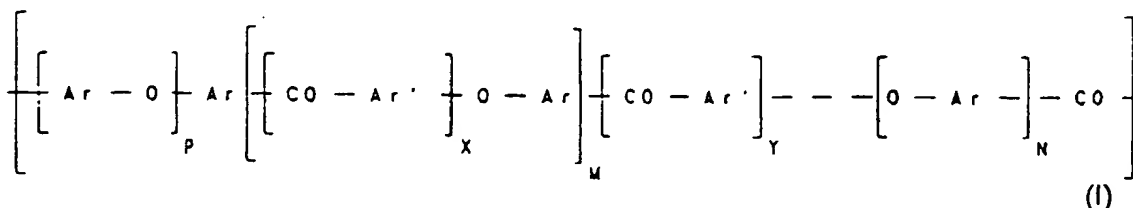
Erfinder: **Ledjeff, Konstantin, Dr.**
Kleinbühlweg 6
W-7812 Krozingen (DE)

Erfinder: **Nolte, Roland, Dr.**
Schwabenstrasse 28
W-7800 Freiburg (DE)

Erfinder: **Thorwirth, Ralf**
Schleswigerstrasse 33
W-5600 Wuppertal 1 (DE)

54 **Polymerelektrolyt-Membran und Verfahren zu ihrer Herstellung.**

57 Zur Herstellung einer Polymerelektrolyt-Membran aus sulfoniertem aromatischen Polyetherketon wird ein aromatisches Polyetherketon der allgemeinen Formel (I)



wobei

Ar
Ar'

einen Phenylenring mit p- und/oder m-Bindungen,
eine Phenylen-, Naphthylen-, Biphenylen-, Anthrylen- oder eine andere zweiwertige aromatische Einheit,

X, N und M

unabhängig voneinander 0 oder 1,

Y

0, 1, 2 oder 3,

P

1, 2, 3 oder 4

EP 0 574 791 A3

bedeuten, sulfoniert und die Sulfonsäure isoliert. In der Sulfonsäure werden mindestens 5 % der vorhandenen Sulfonsäuregruppen in Sulfonylchlorid-Gruppen umgewandelt und diese mit einem Amin umgesetzt, das mindestens einen vernetzbaren Substituenten oder eine weitere funktionelle Gruppe aufweist, und anschließend nicht reagierte Sulfonsäurechlorid-Gruppen hydrolisiert. Das resultierende aromatische Sulfonsäureamid wird isoliert und in einem organischen Lösemittel aufgelöst, die Lösung zu einer Folie verarbeitet und dann die in der Folie vorhandenen vernetzbaren Substituenten vernetzt.

In speziellen Fällen kann man auf die vernetzbaren Substituenten verzichten. In diesem Fall wird sulfoniertes Polyetherketon aus Lösung zu einer Folie verarbeitet.



Europäisches
Patentamt

EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeldung
EP 93 10 9139

| EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE | | | |
|--|--|---|---|
| Kategorie | Kennzeichnung des Dokuments mit Angabe, soweit erforderlich, der maßgeblichen Teile | Betrifft Anspruch | KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int.Cl.5) |
| A | JOURNAL OF POLYMER SCIENCE: POLYMER CHEMISTRY EDITION, Bd. 22, NEW YORK, U.S., Seiten 295-301, JASUN LEE ET AL. 'POLYAROMATIC ETHER-KETONE SULFONAMIDES PREPARED FROM POLYDIPHENYL ETHER-KETONES BY CHLOROSULFONATION AND TREATMENT WITH SECONDARY AMINES' * das ganze Dokument * | 1,8 | C08J5/22 C08L71/00 C08G65/48 H01M8/02 H01M8/10 B01D71/52 |
| A | EP-A-0 139 061 (ALBANY INT CORP) 2.Mai 1985 * Seite 5, Zeile 5 - Seite 6, Zeile 15; Ansprüche; Beispiele 10-12 * | 1 | |
| A | EP-A-0 112 725 (ALBANY INT CORP) 4.Juli 1984 * Seite 2, Zeile 13 - Seite 5, Zeile 24; Ansprüche * | 1 | |
| D,A | EP-A-0 041 780 (ICI PLC) 16.Dezember 1981 * Seite 3, Zeile 14 - Zeile 22; Ansprüche * | 1-7 | |
| D,A | EP-A-0 182 506 (ICI PLC) 28.Mai 1986 * Seite 2, Zeile 22 - Seite 4, Zeile 36; Ansprüche * * Seite 9, Zeile 27 - Zeile 32 * | 1-7 | |
| Der vorliegende Recherchenbericht wurde für alle Patentansprüche erstellt | | | |
| Recherchesort DEN HAAG | | Abschlußdatum der Recherche 23.August 1995 | Prüfer Pamies Olle, S |
| KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTE X : von besonderer Bedeutung allein betrachtet Y : von besonderer Bedeutung in Verbindung mit einer anderen Veröffentlichung derselben Kategorie A : technologischer Hintergrund : nichtschriftliche Offenbarung P : Zwischenliteratur T : der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze E : älteres Patentdokument, das jedoch erst am oder nach dem Anmeldedatum veröffentlicht worden ist D : in der Anmeldung angeführtes Dokument L : aus andern Gründen angeführtes Dokument & : Mitglied der gleichen Patentfamilie, übereinstimmendes Dokument | | | |

EPO FORM 1503 (03.92) (P4/C01)

